19 日本国特許庁 (JP)

⑪特許出願公開

② 公開特許公報(A)

昭56—128769

⑤Int. Cl.³ C 07 D 239/54 // A 61 K 31/505

識別記号

ADU

庁内整理番号 7431-4 C ④公開 昭和56年(1981)10月8日

発明の数 3 審査請求 未請求

(全 4 頁)

匈アミノー5ーフルオロウラシル誘導体及びその製造法

②特 願 昭55-31776

②出 願 昭55(1980) 3 月12日

②発 明 者 山下純一

徳島県板野郡松茂町広島字丸須

1の162

⑫発 明 者 安本三治

徳島県板野郡上板町佐藤塚字西 261の1

⑫発 明 者 橋本貞夫

徳島県板野郡藍住町徳命字小塚 74

⑪出 願 人 大鵬薬品工業株式会社

東京都千代田区神田司町2の9

個代 理 人 弁理士 三枝英二

外2名

明 細 書

発明の名称 アミノ・5-フルオロウラシル誘導

体及びその製造法

特許請求の範囲

① 一般式

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & \nearrow & \nearrow \\
O & \nearrow & \nearrow \\
R_2
\end{array}$$

〔武中以」は低級アシルアミノ基又はアリールスルホニルアミノ基、「R2は水素又はアリールスルホニルアミノ基を示す〕で表わされるアミ

② 5-フルオロウラシルとアミノ化剤とを反応 させて得られる反応生成物に、次いで低級アシ ルハライド、脂肪族カルボン酸無水物、アリー ルスルホニルハライドから選ばれた1種を反応 させることを特徴とする一般式

$$\mathbf{E}_{1} - \mathbf{N} = \mathbf{F}$$

〔式中R1は低級アシルアミノ基又はアリールスルホニルアミノ基、R2は水素又はアリールスルホニルアミノ基を示す〕で表わされるアミノー5-フルオロウラシル誘導体の製造法。

⑧ 一般式

$$H_2N-N$$
 F
 (I)

〔Rは水素又はアミノ塞〕に低級アシルハライド、脂肪族カルボン酸無水物、アリールスルホ

ニルハライドから選ばれた1種を反応させると とを特徴とする一般式

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & N \\
O & N
\end{array}$$

〔太中以1 は低級アシルアミノ基又はアリールスルホニルアミノ基、 R2 は水素又はアリールスルホニルアミノ基を示す〕で表わされるアミノ・5・フルオロウラシル誘導体の製造法。

発明の詳細な説明

本発明はアミノ - 5 - フルオロウラシル誘導体 及びその製造法に関する。

本発明のアミノ-5-フルオロウラシル誘導体 は新規化合物であり、一般式

本発明の化合物は例えば以下に示す方法によって製造することができる。

$$\begin{array}{c} O \\ HN \\ \hline \\ O \\ N \\ \hline \\ H \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} P \\ I \\ I \\ I \\ \hline \\ I \\ \hline \\ I \\ \hline \\ R_1 \\ \hline \\ R_2 \\ \hline \\ \\ I \\ \hline \\ \\ I \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_3 - X \\ R_1 \\ \hline \\ R_2 \\ \hline \\ \\ \\ I \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} Q \\ R_1 \\ \hline \\ \\ \\ R_2 \\ \hline \\ \\ \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} Q \\ R_1 \\ \hline \\ \\ \\ \\ \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} Q \\ R_2 \\ \hline \\ \\ \\ \end{array}$$

〔式中ドは水煮又はアミノ基、 K s は低級アシル 基またはアリールスルホニル基、 X はハロゲン原 子を示し、また (K 4 U U) 2 O は脂肪族カルボン 酸無水物を示す。 K 1 、 K 2 は前記に同じ。)

すなわち、まず 5 - フルオロウラシルとハイド ロキシルアミン - O - スルホン酸あるいは O - メ シチレンスルホニルハイドロキシルアミン等のア ミノ化剤とを反応させて、 8 - アミノ - 5 - フル オロウラシル及び/又は 1 ・8 - ジアミノ - 5 -フルオロウラシルより成る N - アミノ - 5 - フル

$$\mathbf{R}_1 \longrightarrow \mathbf{F}$$

$$\mathbf{R}_2 \longrightarrow \mathbf{F}$$

$$(1)$$

〔式中R1 は低級アシルアミノ基又はアリールスルホニルアミノ基、R2 は水素又はアリールスルホニルアミノ基を示す〕で表わされる。

本発明において低級アシルアミノ基としては、
アセチルアミノ基、プロピオニルアミノ基、プチリルアミノ基等の炭素数
2~6のアシルアミノ基が、またアリールスルホニルアミノ基としてはベンゼンスルホニルアミノ
基、p-トルエンスルホニルアミノ基等が例示される。

本発明の化合物は5-フルオロウラシルの新規 誘導体であり、例えば抗腫瘍剤として有用である。

オロウラシルを伴ることができる。

上記アミノ化反応は5-フルオロウラシル1モルに対してアミノ化剤を約1~10モル、好ましくは約1~5モルを用いる。反応密媒としては、本反応に関与しないものであれば特に限定されないが、例えばクロロホルム、ジクロロメタン、クロロメタン、ニトロメタン、ジオキサン等の非プロトン性健性密媒、水あるいは炭酸ナトリウムー炭酸水素ナトリウムによる緩衝被等を用いることもできる。反応は適常約0~100℃の温度で行うが、反応を有機密媒中で行う時は約0~80℃、水中で行う時は約60~80℃で行うのが好ましい。反応時間は約1~4.8時間であるが、通常約2~5時間で反応は終了する。

N-アミノ-5-フルオロウラシルと低級アシ

ルハライド、アリールスルホニルハライド又は脂肪疾カルポン酸無水物等との反応はN-アミノー 5-フルオロウラシルを単雌した後行うこともできるが単雌せずに行うこともできる。

反応はN-アミノー5-フルオロウラシル1モルに対して低級アシルハライド、アリールスルホニルハライドあるいは脂肪族カルボン酸無水物を約1~10モル、好ましくは約1~5モルを用いるのが良い。また脱ハロゲン化水素剤として、トリメチルアミン、ピリジストリン等の三級アシルに対して、とコリン等の三級アシルに対して、であり1モル以上を使用するのが好ましく、またピリシン、ピコリン等を容媒として使用することもできる。脂肪族カルボン酸無水物を反応させる。脂肪族カルボン酸無水物を反応される。脂肪族カルボン酸無水物を反応される。脂肪族カルボン酸無水物を反応される。脂肪族カルボン酸無水物を反応される。脂肪族カルボン酸無水物を反応される。

3-アミノ-5-フルオロウラシル1g (0.0069モル)をジオキサン20元に加温下溶解 し、水2元、無水路酸4.4g(0.028モル)を加え て80℃で12時間攪拌する。

反応被を減圧濃縮し、残渣のシリカゲルカラム
クロマトグフイー(展開容碟、クロロホルム:エタノール=4:1)を行い、生成物を分離する。
格出液を分取して減圧濃縮し、残渣をエタノール
から再結晶して3・プチリルアミノ-5-フルオ
ロウラシルの結晶 0.7 g (収率4 7 %)を得る。
分解点 185~7 c

元素分析 C₈ H₁₀ N₃ U₃ F として

N , 1 9.5 8

計算値(多): C,44,65;H,4.68;

夹測値(5): C,44.59;H,4.78;

合には三級アミンは添加してもしなくとも良い。 溶媒は反応に関与しないものであれば特に限定 されないが、クロロホルム、ジクロロメタン、 ジクロロエタン、ニトロメタン、ジオキサン、 ジエチルエーテル、アセトン、ジメチルホルム アミド、ジメチルスルホキシド等またはピリジ ン、ピコリン等のアミン類などがあげられる。

反応は通常約0~100℃の温度で行うが、低級アンルハライド、アリールスルホニルハライドの反応では約0~80℃、脂肪族カルボン酸無水物の反応では約60~80℃で行うのが好ましい。

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。

実施例 1

N. 19.44

この後の俗出液を分収して減圧機縮し、油状の 8-アミノー1-プチリル-5-フルオロウラシ ルを得た。

実施例 2

5-フルオロウランル 9 夕 (0.069モル)を 2 N-水酸化ナトリウム 3 4 0 元 に搭解し、ハイドロキシルアミン・0-スルホン酸 3 8 夕 (0.84モル)を冷水 1 7 0 記 に答解して満下する。次いで反応被を 8 0 ℃で 4 時間加熱提拌する。 4 時間後反応被を塩酸で中和した後域圧機縮し、残渣にエタノールを加えて、加温下抽出する。エタノール格液を機縮後、残渣を乾燥し、次いでこれをビリジン 1 0 0 元 を加えて、加温下油出する。エタノール格液を機縮後、残渣を乾燥し、次いでこれをビリジン 1 0 0 元 で 経験に発酵した後、 P-トルエンスルホニルクロライド 7 2 夕 (0.038モル)を加えて室温で一晩提拌

する。反応液を濃縮した後、残渣を氷水中に飲しく撹拌しながら加え析出した花でんを沪取する。 乾燥後シリカゲルカラムクロマトグラフィー(展 閉溶媒、クロロホルム:エタノール=4:1)を 行い生成物を分離する。

格出液を分取して減圧機縮し、残渣を乾燥して粉 末状の8-(ジーp-トルエンスルホニル)アミ ノー5-フルオロウラシル1.7g(収率5.4%) を停た。

分解点 9 8 C

元素分析 Clalia Na Ua S2 F として

計算値(%): C,47.68; H,3.56;

N, 9.27

突側値(%); C,47.64; H,8.66;

N, 9, 25

分解点 2 2 8 c

元素分析 C11 H10 N3 U4 SFとして

計算値(%): C,44.15; H,8.87;

N. 14.04

奥 側 値 (%): C, 4 4.0 1; H, 8.28;

N. 13.92

実施例 8

5-フルオロウラシル18g(0.1モル)を1M炭酸ナトリウム-炭酸水素ナトリウム(pH9)300 ml に容解し、ハイドロキシルアミン・ロースルホン酸15g(0.18モル)を加えた後80でで2時間境弾する。2時間後反応液を減圧濃縮し、幾値にエタノールを加えて加温下抽出する。エタノール抽出液を活性炭処理した後、濃縮し幾値を乾燥する。次いでこれをピリジン140ml に容解した後

この後の容出液を分取して減圧濃縮し、残渣をエタノールから再結晶して一番晶に 1 , 3 - ジ - p - トルエンスルホニルアミノ - 5 - フルオロウラシルの結晶 1.9 g (収率 5.9 %)を得た。

元素分析 C₁₈ H₁₇ N₄ O₆ S₂ F として

融点 224~2270

計算値(%): C,46.15;H,8.66;

N. 11.96

寒測値(%): C,46.18;H,8.58;

N, 12.05

1、3-ジ-p-トルエンスルホニルアミノ-5-フルオロウラシルを得た後、戸液を濃縮し、機渣をエタノールから再結晶して

8-p-トルエンスルホニルアミノ-5-フルオロウラシルの結晶 2.9 g (収率 1 4 %)を待た。

p-トルエンスルホニルクロライド1 0.8 g
(0.054モル)を加えて一晩攪拌する。反応液を機縮した後幾渣を氷水に激しく攪拌しながらあけ析出した沈でんを沪取する。この沈でんをエタノールから再結晶して、3-p-トルエンスルホニルアミノ-5-フルオロウラシルの結晶 9.7 g (収率32%)を得た。分解点 228 c~。

(以上)

代理人 弁理士 三 枝 英 二